# <sup>®</sup> 公 開 特 許 公 報 (A) 昭63-215694

<pre>⑤Int Cl.⁴</pre>	識別記号	庁内整理番号		❸公開	昭和63年(	(198	8)9月8日
C 07 H 19/09 19/10		7417-4C				•	-, -, -, -, -
// A 61 K 31/70	ADZ	7417-4C					
C 07 H 19/06 19/067		7417—4C 7417—4C	審査請求	未請求	発明の数	3	(全10頁)

図発明の名称 2'ーデオキシー2'(S)ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘

導体

20特 願 昭62-49540

23出 願 昭62(1987) 3月4日

四発 明 者 上  $\blacksquare$ 北海道札幌市西区円山西町8丁目6-27 ⑫発 明 者 松  $\blacksquare$ 北海道札幌市北区北23条西13丁目 文部省用地(番地な 彰 L) 南新川公務員宿舎10-501号 **⑫発 明** 貫 健二 北海道札幌市白石区南郷通16丁目北2番8号 ⑫発 明 者 町田 治彦 千葉県銚子市栄町2丁目2番地の2 ①出 願 人 ヤマサ醬油株式会社

### 1. 発明の名称

2′ーデオキシー2′ (S) -アルキルピリミ ジンヌクレオシド誘導体

### 2. 特許請求の範囲

### 1) 一般式[1]

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2} \\
R^{4}O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
R^{3}
\end{array}$$

(式中、R1はアミノ携または水酸基、R2は水素 原子または低級アルキル括、R<sup>3</sup>は低級アルキル 兹、R\*は水素原子またはリン酸残据をそれぞれ 示す。) で 表される 2′ - デオキシー 2′ (S) - アルキルピリミジンヌクレオシド誘導体または その塩。

2) 下記の第1~3工程よりなる一般式 [1]

$$\begin{array}{c}
R^{4}O \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
R^{3}
\end{array}$$

千葉県銚子市新生町2丁目10番地の1

(式中、R<sup>1</sup>はアミノ基または水酸基、R<sup>2</sup>は水炭 原子または低級アルキル基、R<sup>3</sup>は低級アルキル 基、R<sup>4</sup>は水炭原子またはリン酸残基をそれぞれ 示す。) で表される2′ーデオキシー2′ (S) ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体の製造 法。

### 第1工程;

下記一般式〔Ⅱ〕で表される化合物の糖部2′ 位をアルキル化剤によりアルキル化し、下記一般 式〔□〕で表される化合物を得る工程

(式中、R\*およびR\*は前記と同意義であり、R\* はアルコキシル基、Zは保護基を示す。)

### 第2工程;

下記一般式 [II] で表される化合物の糖部 2 ′位の水酸基をアシル化した後、還元剤により還元し、次いで脱保護して下記一般式 [IV] で表される化合物を得る工程

(式中、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>5</sup>およびZは前記と同意義。)

(式中、R\*はアミノ基または水酸基、R\*は水素原子または低級アルキル基、R\*は低級アルキル基、R\*は低級アルキル基、R\*は水素原子またはリン酸残基をそれぞれ示す。)で表される2′ーデオキシー2′(S)ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体またはその塩を有効成分として含有してなる抗ウィルス剤。

### 3. 発明の詳細な説明

### [産業上の利用分野]

本発明は、新規化合物、 2′ ーデオキシー 2′ (S) ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体、その製造法およびそれを有効成分として含有してなる抗ヴィルス剤に関するものである。

### 〔従来の技術〕

近年、穏々のウィルス感染症の病原ウィルスに 関する研究が進むにつれ、その予防薬や治療剤の 開発が注目を集めている。

従来、化学療法による抗ウィルスの剤としてイ ドクスウリジン、シタラビン、ビダラビン、アシ クロビルが臨床に供されている(たとえば水島裕、

### 第3工程;

下記一般式 (IV) で 表される化合物の 塩 抹 部 4 位を加水分解またはアミノ化し、 所望によりさらに 糖 部 5 ′ 位をリン酸化することにより下記一般 式 (I) で 表される化合物を符る工程

(式中、 R¹、 R²、 R³、 R° および R゚ は前記と 同意義。)

### 3) 一般式〔1〕

宮本昭正共著、1986年版 今日の治療薬 解 説と便寛、第47~50頁、1986年3月10日発行、南江堂参照)のをはじめ、各種の抗ウィルス活性ヌクレオシドの医薬としての開発が進められている。

## [発明が解決しようとする問題点]

しかしながら、上記薬剤は抗ウィルス活性スペクトル、低吸収性、難溶解性、易分解性、薬剤耐性ウィルス株の出現、種々の副作用などにより臨床面での利用が制限されるなどの問題があるものが多い。このため、新規な抗ウィルス剤の開発が強く要望されている。

本発明はすぐれた抗ウィルス作用を有する新規な化合物を提供することを主たる目的とするものである。

## (問題点を解決するための手段)

本発明者らは、抗ウィルス剤として有用な新規 化合物を開発すべく研究を重ねた結果、下記一般 式 [1] で表される 2′ーデオキシー 2′(S) ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体が優れ た抗ウィルス活性を有していることを見い出した。 本発明は、 該知見に基づいて完成されたものである。

すなわち、本発明は、一般式〔1〕

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2} \\
R^{4}O \\
R^{3}
\end{array}$$

(式中、R<sup>1</sup>はアミノ甚または水酸基、R<sup>2</sup>は水素原子または低級アルキル基、R<sup>3</sup>は低級アルキル 基、R<sup>4</sup>は水素原子またはリン酸残甚をそれぞれ 示す。)で表される2'ーデオキシー2'(S) ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体または その塩に関するものである。

また、本発明は、下記の第1~3工程よりなる上記一般式 [I] で表される 2′-デオキシ-2′(S) - アルキルピリミジンヌクレオシド誘導体の製造法に関するものである。

(式中、R\*、R\*、R\*および2は前記と同意義。) 第3工程;

下記一般式 [IV] で表される化合物の塩基部4位を加水分解またはアミノ化し、所望によりさらに結部5′位をリン酸化することにより下記一般式 [I] で表される化合物を得る工程

(式中、R\*、R\*、R\*、R\*およびR\*は前記と 同意義。) 第1工程:

下記一般式 (II) で 設される化合物の糖部 2 ′位をアルキル化剤によりアルキル化し、下記一般式 (III) で 設される化合物を得る工程

(式中、R<sup>2</sup>およびR<sup>3</sup>は前記と同意義であり、R<sup>5</sup>はアルコキシル基、2は保護基を示す。)

### 第2工程;

下記一般式 (Ⅲ) で表される化合物の糖部 2′位の水酸基をアシル化した後、還元剤により還元し、次いで脱保護して下記一般式 (Ⅳ) で表される化合物を得る工程

さらに本発明は前記一般式(I)で表される 2 ′ ーデオキシー 2 ′ (S) ーアルキルピリミジンヌ クレオシド誘導体またはその塩を有効成分として 含有してなる抗ウィルス剤に関するものである。

以下、本発明について詳述する。

・本発明化合物である 2 ' ーデオキシー 2 ' (S) ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体は、前記一般式 [I] で表されるものである。該一般式における R\*、R\*、R\*および R\*は前記定義のとおりであるが、 R\*および R\*の低級アルキル基の具体例としては、炭素数 1~3の低級アルキル基、さらに具体的にはメチル、エチル、プロピル、インプロピルなどが挙げられる。

このような本発明化合物の代表例としては、たとえば2'ーデオキシー2'(S)ーメチルシチジン、2'ーデオキシー2'(S)ーエチルシチジン、2'ーデオキシー2'(S)ープロピルシチジン、2'ーデオキシー2'(S)ーエチルウリジン、2'ーデオキシー2'(S)ーイソプロリジン、2'ーデオキシー2'(S)ーイソプロ

ピルウリジン、2′(S)-メチルチミジン、2′(S)-エチルチミジン、2′(S)-プロピルチミジンなどのヌクレオシドおよびこれらの5′-リル酸エステルが挙げられる。

これらの本発明ヌクレオシドの中でも、一般式 (1)中のR<sup>3</sup>が水素原子またはメチル基、R<sup>3</sup>が メチル基である化合物群、特に2'ーデオキシー 2'(S)ーメチルシチジンおよび2'(S)ー メチルチミジンが単純ヘルペスウィルス(HSV) に対して強力な抗ウィルス活性を有している。

本発明化合物は塩の形態も包含するものであり、かかる塩としては、たとえば前記一般式 [1]の R\*が水素原子である場合には塩酸塩または硫酸塩などの酸付加塩、R\*がリン酸残ちである場合にはナトリウム塩、カリウム塩またはリチウム塩などのアルカリ金属塩、カルシウム塩などのアルカリ土類金属塩もしくはアンモニウム塩などの薬学的に許容される任意の塩が例示される。

本発明化合物は、新規化合物であり、上記に述べた3反応工程により製造することができる。各

(式中、R\*、R\*および2は前記と同意義。)

すなわち、一般式(A)で表されるウリジン類の物部水酸基を保護した後、塩基部4位をハロゲン化剤によりハロゲン化し、次いでこれにアルコキシドを反応させてアルコキシル基を導入し、一般式(B)化合物を得る。一般式(B)で表される4ーアルコキシ体の糖部3′および5′位を保護した後、糖部2′位水酸基を酸化することによ

反応工程について以下詳細に説明する。

### 第1工程

本発明方法における原料化合物であるピリミンるというというではは一般式(II)で設定義のしまる。該式中のR<sup>®</sup>およびZは前記定義のとおよびZは前記定義ののアルコキシル基の具体例としては炭素数1~3の低級アルコキシルはよいカーンのにはメトキシ、プロではよいカーンがある。またとればは、ものルはよいがよいなどのないはよいができる。というではないないないがでいた。アルキリテーンはは、インソイルなどのアシルをは、インソイルを受けている。カーボーンがある。または、インソイルなどのアシルをは、インソイルをできる。

本原料化合物は公知の方法を応用して合成することができる。たとえば次のような反応経路により調製することが可能である。

り原料化合物を得ることができる。

ハロゲン化反応における水酸基の保護基としては、ハロゲン化反応の障害にならないものであれば特に限定されず、アシル基、アルキリデン基、アリールアルキル基など通常の水酸基の保護基が適用されるが、特に酸の存在により脱離しない保護基、たとえばアシル基が好ましい。

ハロゲン化反応は、不活性溶媒 (たとえば、クロロホルム、塩化チメレンなど) 中、ハロゲン化剤を作用させる方法により行うことができる。ハ

ロゲン化剤としては塩化チオニル、臭化チオニル、オキシ塩化リンなどを適用することができ、必要に応じてジメチルスルホキシドなどの有機溶媒溶被として使用してもよい。使用量は一般式(A)化合物1モルに対して1~5モル程度である。反応は、加熱還流下で行えばよい。

アルコキシル基の導入反応は、保護基を有する一般式 (A) の4ーハロゲノ体に反応溶媒 (たとえば、メタノール、エタノール、プロパノール)中でアルコキシド (たとえば、ナトリウムメトキシド、カリウムメトキシド、ナトリウム プロポキシド、カリウムエトキシド、ナトリウムプロポキシド、ガリウムエトキシド、サトリウムプロポキシドなど)を1~5倍モル程度加熱反応させることができる。

3′位および5′位の保護基としては、前記の ハロゲン化反応で使用されるものと同一のもので よく、好ましくはシリル保護基であり、特にTI PDS基が好適である。

シリル化保護を例にして説明すれば、シリル化 剤の使用量は一般式 (B) 化合物 1 モルに対して

できる。前記式中、ハロゲンとしては、塩素、ヨウ素、臭素が好ましい。 グリニヤール試薬の具体例としては、目的とする一般式 [1] 化合物のR'によって異なるが、臭 化メチルマグネシウム、ヨウ化メチルマグネシウム、臭化エチルマグネシウム、ヨウ化プロピルマグネシウムでリニヤール試薬の使用量は一般式 [II] 化合物1モルに対して1~10モル、好ましくは、2~4モルである。

反応は、エーテル、エチレングリコールジメチルエーテルまたはジオキサンなど単独もしくは二種類以上を混合した不活性溶媒中窒素あるいはアルゴンなどの不活性ガス雰囲気下で実施し、反応温度は冷却下、好ましくは 0 ~ - 8 0 ℃である。

前述のようにして製造した一般式(III)化合物の単離は、通常の分離精製手段を用いればよく、たとえばエーテルと水で分配後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、nーヘキサン一酢酸エチルなどの有機溶媒で溶出し結晶化する。なお、本工程のアルキル化反応においては、目的と

1~3モルの範囲から適宜選定でき、反応条件は前述のアシル化反応と同様の条件を採用できる。

2、位水酸基の酸化方法としては、クロム酸ーピリミジンー無水酢酸の複合体などを用いるクロム酸酸化(A 法)もしくは、塩化オキサリルージメチルスルホキシドなどにより生じる活性化ジメチルスルホキシド酸化(B 法)などを採用することができる。 反応は A 法の場合ー10℃~室温、B 法の場合ー 10~~70℃で1~10当量の酸化剤の存在下に実施することができる。

前述のようにして製造される原料化合物は、通常の分離精製手段を用いればよく、たとえば溶媒を相去後、カラムクロマトグラフィーに付し、nーヘキサン等の適当な有機溶媒にて結品化する。

本発明方法の第1工程は原料化合物の2'位をアルキル化剤によりアルキル化する反応工程である。本工程におけるアルキル化剤としては一般式R<sup>3</sup> Hg X (式中、R<sup>3</sup> は前記と同意義、X はハロゲンを示す。)で表されるグリニヤール試薬が使用

するリボフラノシル誘導体のほかにアラビノフラ ノシル誘導体も副生成するが、これらはシリカゲ ルカラムクロマトグラフィーなどで容易に分離す ることができる。

### 第2工程

本発明方法の第2工程は、一般式 [II] 化合物の2′位水酸基をアシル化した後、還元剤を用いて還元し、次いで脱保護することにより実施される。

2′位のアシル化反応は第1工程の原料化合物 の調製において説明したアシル化反応と同様に行 えばよい。

還元反応における還元剤としは、有機スズ水彩化物が好ましく、たとえば、水穀化トリーnーブチルスズ、水穀化トリフェニルスズなどが用いられる。還元剤の使用量は一般式 [III] 化合物 1 モルに対して 1 ~ 3 モルが用いられる。

還元反応は、トルエンなどの有機溶媒中、アゾ ジイソブチロニトリルまたはジーnーブチルペル オキシドなどの触媒の存在下で還元剤を反応させ て行い、反応温度は50~150℃が好ましい。

遠元反応後の脱保設は、使用した保護基に応じた酸性加水分解、アルカリ性加水分解、フッ化アンモニウム処理、接触還元などの通常の処理を適宜選択して行えばよい。

このようにして合成される一般式 (IV) 化合物は、通常のシリカゲルカラムクロマトグラフィー等にて単離することができる。

### 第3工程

目的物として本発明化合物のR<sup>1</sup>がアミノ基の ものを得る場合には、一般式 [IV] 化合物をアミ ノ化反応に付し、R<sup>1</sup>が水酸基であるものを得る 場合には加水分解反応に付す。

アミノ化反応は常法に従って行えばよく、たと えば封管中でメタノール性アンモニアを一般式 [IV] 化合物に反応させることにより行うことが できる。反応温度は50~150℃である。

加水分解反応も、常法に従って行えばよく、特に酸性加水分解が好ましい。

また、一般式 [ I ] 中 R \* がリン酸 残基である

ィルス(HSV)に対して抗HSV作用を示し、 これらを有効成分とする本発明薬剤は単純ヘルペ スウィルス感染症の治療の場で用いられる。

本発明薬剤の有効成分である本発明化合物の投与量は、患者の重額度、薬物に対する忍容性などにより異なり、最終的には医師の判断により決定されるべきものであるが、通常成人1日当り 0.1~10g、好ましくは0。2~5gであり、これを1回または分割して投与する。投与方法は投与ルートに適した任意の形態をとることができる。

本発明薬剤は任意慣用の製剤方法により投与用に調製することができる。したがって、本発明薬剤は人体医薬として好適な一般式 [1] で表される 2'ーデオキシー 2'(S)ーアルキルピリミジンヌクレオシド誘導体を含有する製剤組成物を包含するものである。

このような組成物は任意所要の製薬用担体また。 は補助剤により慣用の方法で投与に供される。

たとえば経口投与用の組成物製剤である場合に は、消化管からの吸収に好適な形態で提供され、 化合物の製造を目的とする場合には、上述のアミノ化反応もしくは、加水分解反応終了後、オキシ塩化リン、テトラクロロピロリン酸などの通常のヌクレオシドの5~位の選択的リン酸化に使用するリン酸化剤と反応させて常法により遊離酸型または塩型の目的化合物を得ることができる。

このようにして合成される本発明化合物は、一般のヌクレオシド、ヌクレオチドの単離精製に使用されている方法を適宜組み合わせて分離精製ですることができる。たとえば、ヌクレオシド体体(一般式〔1〕のR・が水が原子)の場合には溶媒があることをできる。など、スクレオチド体(一般式〔1〕のR・がリン酸残なりの場合にはイオン交換樹脂などのがイオンの吸染がリンなりではイオンフィーなど、よりである。カラムクロマトグラフィーなどにより精製し、とができないでは、必要に応じて塩型として得ることもできる。

本発明化合物またはその塩は、単純ヘルペスウ

錠剤、カプセル剤、散剤、糖衣錠、顆粒剤など固 型剤、シロップ剤、膃濁剤、エリキシル剤などの 被削として調製すればよい。 固型剤の場合、シロ ップ、アラビアゴム、ゼラチン、ソルビット、ト ラガカント、ポリビニルピロリドンなどの結合剤、 乳糖、砂糖、コーンスターチ、りん酸カルシウム、 ソルビット、グリシンなどの試形剤、ステアリン 酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコー ル、シリカなどの潤滑剤、馬鈴薯でんぷんなどの 崩壊剤、湿潤剤、安定化剤、矯味剤などの補助剤 を顕剤学的配慮により選択使用して観剤化するこ とができる。液剤の場合は、補助剤として、必要 に応じてソルピットシロップ、メチルセルロース、 グルコース/糖シロップ、ゼラチン、ヒドロキシ エチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、 ステアリン酸アルミニウムゲル、水素化食用脂な どの懸濁化剤、乳化剤、p-ヒドロキシ安息香酸 メチル、p~ヒドロキシ安息香酸プロピル、ソル ピン酸などの防腐剤を用いることができる。

また、注射投与用の組成物製剤を調製する場合

は、本発明の有効成分である本発明化合物に必要によりpH調整剤、超衡剤、安定化剤、保存剤、可溶性化剤などを添加し、常法により、皮下、筋肉内、静脈内注射剤とする。

### (発明の効果)

以下に、本発明薬剤の有効成分である一般式 〔1〕化合物の抗HSV作用についての試験方法 および結果を以下に述べる。

### 試験方法

A. ヒト胎児肺由来細胞をイーグルMEM培地 (10% 準胎児血清添加)で継代培養する。

B. 上記継代培養したものを親培養とし、これを 2 倍に希釈した細胞隠褐被を150 M/ウェルの 割合で96穴ミクロウェルに播き、炭酸ガスイン キュペーター内で37℃、4~5日間培養する。 C. 培養液を捨て、50%組織培養感染量の100 ~320倍(100~320TCID。)のHS Vタイプ1(HSV-1)VR3株またはHSV タイプ2(HSV-2)MS株を接種する。37 ℃、1時間インキュペートした後、ウィルス被は

限定されるものではない。

実施例 1 <u>2'-デオキシー2'(S)-メチルシチジン(一般式[I]、R'=NH, R<sup>2</sup>=H, R<sup>3</sup>=CH, R<sup>4</sup>=H)の塩酸塩の製造</u>

1) 4 - O - エチルウリジン (一般式 (B), R<sup>2</sup>H, R<sup>5</sup> = O C<sub>2</sub> H<sub>4</sub>) の合成

2′,3′,5′ートリー〇ーアセチリウリジ、
な3.35gをクロホルム50mlに溶解と、
な化チオニル8.1mlおよびジメチルルホルなアンスでは、
ないかかかが、6時間30分還流した後解解させ、1 規定のナトリウムエトを設定で中和したとのサトリウムエアが30mlにが解え、
2 時間透流した後のカンド30mにがあるで中和したの類にはかけいカラム(4×31m)に対するでは、1 出してりカゲルカラム(4×31m)に対するでは、16%エタノールの現ちにはないのでは、16%エタノールの現ちに、10%により再結晶して目的物2.08g(収率84.2%)を得た。

拾て、適当濃度の被験化合物を含むイーグルMEM時地(2.5%血清添加)を加えて37℃で培養する。被験化合物は通常100~1με/配の範囲で0.510g10倍段階希釈して試験に供す。 D.2~3日間培養後、被験化合物を含まない対照がウィルス感染により完全に細胞が変性した時点で顕微するウェルの細胞変性効果(CPE)の程度を観察し、スコアー0~4をつける。 E.CPEを50%以上阻止(CPEスコア2以

E. CPEを50%以上阻止(CPEスコア2以下)する最少濃度を被験化合物の最少有効濃度(MIC)とする。

### 試験結果

被	験 化	比 合	物	міс	(μg / ml)
R¹	R *	R³	R *	H S V - 1	H S V - 2
NH <sub>2</sub>	н	СН₃	н	1 0	1 0
ОН	CH,	CH,	н	3 2	3 2

### <u> 実施例</u>

以下に本発明の実施例をあげて本発明について 具体的に述べるが、本発明は何らこれらによって

**融点:136~137.5℃** 

元素分析値: C., H, 6 N2 O6・1/3 H2 Oとして

計算值 C:46.97, H:6.09, N:

9.96,O:36.98

奖泗位 C:46.91, H:6.02, N:

9.98,0:37.09

2) 1-(3,5-TIPDS-β-D-エリスロペントフラン-2-ウロシル)-4-エトキシ-2-ピリミジノン(一般式(II),R<sup>2</sup>=H,R<sup>5</sup>=OC<sub>2</sub>H<sub>6</sub>,Z(3')-Z(5')=TIPDS)の合成

4 - O - エチルウリジン7. 0 4 g をピリジン8 0 mlに溶解させ、氷冷してから1,1,3,3 - ジクロロテトライソプロピルジシロキサン9.57 g を加え、室温で4時間30分損拝反応させた。氷水を加え、溶媒を留去し、残液をクロロホルムー水で分配し、クロロホルム房を乾燥後、溶媒を留去し、残流をシリカゲルカラム(10×130 cm)に吸着させ、40%酢酸エチルーへキサンで溶出された部分を集めて濃縮し、3′,5′- TI

PDS体12.3gを得た。

次に塩化オキサリル2.7mを塩化メチレン 40mに溶解させ、-70℃に冷却した。これに アルゴン気流下、塩化メチレン20mに溶解させ たジメチルスルホキシド4.8mを20分間かけ て滴下し、その後30分間撹拌した。これに塩化 メチレン50mに溶解させた上記3′,5′-T IPDS体 (12.3g) を滴下し、-70℃で 2時間撹拌した後、トリエチルアミン20m2を加 えてさらに1時間撹拌した。この反応被を室温に 戻し、水を加えて分配し、塩化メチレン層を分取 して溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルに溶解させ、 水と分配した。酢酸エチル剤を濃縮乾固し、シリ カゲルカラム (5×28 cm) に吸着させ、20% 酢酸エチルーnーヘキサンで溶出される目的物質 を含む画分を集め、溶媒留去後n-ヘキサンから 結晶化して目的物質10.2g(収率72.1%) を得た。

融点:157.5~159℃ 元素分析:C<sub>1.</sub>H<sub>2.</sub>N<sub>2</sub>O<sub>7</sub>Si<sub>2</sub>として

0.825g (収率40%) を得た。

融点:179~180.5℃

元素分析:C2.4H4.4N2O,Si2として

計算値 C:54.51, H:8.39, N:5.30 実測値 C:54.39, H:8.32, N:5.17 なお上記シリカゲルカラムにおいて20%酢酸 エチルーnーヘキサン溶出画分からは目的物の異 性体(アラビノフラノシル誘導体)が得られた。 4)4-0-エチルー2′(S)-メチルー2′ ーデオキシウリジン〔一般式〔N〕, R<sup>2</sup>=

H, R'=CH,, R'=OC,H,]の合成

上記で得られた3′,5′-TIPDS-2′
-メチルリボフラノシル体550 嘘をアセトニトリル10 叫に溶解させ、ジメチルアミノピリジン244 嘘を加え、さらにクロロメチルオキサリル138 叫を加えて室温で5分間撹拌した。少量のメタノールを加え、酢酸エチルと炭酸ソーダ水溶液で分取し、有機層を減圧濃縮乾固した。残液をトルエン10 叫に溶解させ、100℃に加熱し、これにトルエン5 叫に溶解した水業化トリーn-

計算値 C:53.87, H:7.86, N:5.46

実測値 C:53.73, H:7.87, N:5.57

3) 1 - (2-メチル-3,5-O-TIPDS
- β-D-リボフラノシル) - 4-エトキシ
- 2-ピリミジノン (一般式 (m), R\*=
H, R³=CH, R⁵=OC<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, Z (3<sup>1</sup>)
- Z (5<sup>1</sup>) = TIPDS ) の合成

ブチルスズ1.5当量および2,2′ーアゾビスイソブチロニトリル触媒量をアルゴン気流下で滴下した。そのまま1時間反応させた後、減圧濃縮乾固し、シリカゲルカラム(2.4×28cm)に吸着させた。10%計酸エチルーnーへキサンで溶出される画分を集めて漁縮乾配した。現代トリーnーブチルアンモニウム2.2当量加え、空温で10分間規拌した。これを静酸で中和し、少かアンサーカゲル粉末を加えて漁縮乾 間し、シリカゲルカラム(2.4×13cm)の上に報せ、5%エタノールークロロホルム溶出画分を集めて漁縮し、タノールークロロホルム溶出画分を集めて漁縮し、130mg(収率49.2%)を得た。目的物の結晶130mg(収率49.2%)を得た。

融点:148~149℃

計算値 C:53.33, H:6.71, N:10.36 実測値 C:53.21, H:6.71, N:10.28

5) 2′ ーデオキシー 2′ (S) ーメチルシチジン (一般式 [I]), R¹= N H₂, R³= H,
 R³= C H₂, R⁴= H] の塩酸塩の合成

水冷下メタノールにアンモニアガスを飽和させ、これを20m2とり、上記の4-0-エチル-2′-(S)メチル体100mを加えて溶解させ、封管中100℃で2日間反応させた。徐冷後波圧濃縮し、2規定の塩酸0・25m2を加え、さらにエタノールを加えて波圧濃縮乾固し、エタノールより結晶化して目的物78mg(収率75・9%)を得た。

融点:167~169℃

元素分析: C1.0 H1.5 N, O4. HC1·1/4 H20として 計算値 C:42.56, H:5.71, N:14.88 実測値 C:42.86, H:5.79, N:14.52 実施例 2 <u>2′ーデオキシー2′(S)ーエチ</u>

<u>ルシチジン〔一般式〔1〕, R¹=</u>
NH<sub>2</sub>, R²=H, R²=C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, R⁴

= H ) の塩酸塩の製造

上記実施例1のアルキル化の工程において臭化 メチルマグネシウムの代わりに臭化エチルマグネ シウムを使用し、次いで順次同じ試薬で反応を行 わせ同様に処理することにより2′ーデオキシー

ド 5 0 20を加え、室温で1 7 時間撹拌した。これを1 規定の塩酸で中和し、析出する塩を遮別後遮液を濃縮乾固した。残渣をシリカゲルカラム (3 × 2 5 cm) で特製し、エタノールから結晶化して目的物1、8 6 g (収率 6 5、1 %) を得た。

**融点:143~144℃** 

計算値 C:50.34, H:6.34, N: 9.78, O:33.54

奖 附值 C:50.22, H:6.33, N: 9.76, O:33.69

2) 1 - (3,5-O-TIPDS-β-D-エリスロペントフラン-2-ウロシル) - 4-エトキシ-5-メチル-2-ピリミジノン(一般式 [I]), R\*=CH,, R\*=OC.H.,
Z (3')-Z (5')=TIPDS)の合成

上記4-0-エチル体 6.0gを実施例 1 と同様に 1, 1, 3, 3-ジクロロテトライソプロピルジロキサン、次いで塩化オキサリルージメチル

2′- (S) - エチルシチジンの塩酸塩を得ることができた。

融点:167~168℃

元素分析: C., H., N.O.・HC1・1/2 H.0として 計算値 C:43.89, H:6.36, N:13.96 実測値 C:43.92, H:6.39, N:14.00

実施例 3 2'(S)-メチルチミジン (一般 式 ( I ) , R<sup>1</sup> = O H , R<sup>2</sup> = C H , ,

R<sup>3</sup>=CH<sub>3</sub>, R<sup>4</sup>=H<sub>3</sub>の製造

1) 4-O-エチル-5-メチルウリジン (一般式(B), R<sup>z</sup>=CH<sub>3</sub>, R<sup>z</sup>=OC<sub>2</sub>H<sub>3</sub>]の合成

5 - メチルウリジン 2 . 5 8 8 をアセトニトリル4 0 muに溶解させ、ジメルアミノピリジン12 .5 mg, 無水酢酸 3 . 8 muを加えて室温で 1 時間反応させ、減圧濃縮乾固した。残渣をクロロホルム5 0 muに溶解させ、ジメチルホルムアミド 0 . 5 mu および塩化チオニル 8 . 0 mu を加え、 8 時間還流した。溶媒を留去し、残渣をエタノール 2 0 mu に溶解させ、氷冷後 1 規定のナトリウムエトキシ

スルホキシドを反応させ、同様に処理して標記の 化合物 8 . 5 1 (8 4 . 6 %) を得た。

融点:109~111℃

元素分析: C2.H.2N2O,Si2として

計算値 C:54.74, H:8.04, N:5.34 実測値 C:54.54, H:8.03, N:5.29

3) 1 - (2-メチル-3, 5-O-TIPDS
-β-D-リポフラノシル) - 4-エトキシ
-5-メチル-2-ピリミジノン (一般式
[Ⅲ], R²=CH,, R³=CH,, R⁵=O
C₂H;, Z (3') - Z (5') = TIPDS)
の合成

上記で得られた化合物 3. 7g を実施例 1 と同様に臭化メチルマグネシウムと反応させ、同様に処理して想記化合物 1.38g (収率 36.1%)を得た。

融点:182~183℃

元素分析: Casllae Na Or Sia として

計算値 C:55.32, H:8.54, N:5.16 実測値 C:55.19, H:8.54, N:5.40 ン (一般式 [N], R'=CH,, R'=CH,, 物63 m (収率73.6%) を得た。 R'=OC,H。)の合成

上記で得られた化合物340mを実施例1と同 様に順次クロロメチルオキサリル、水素化トリー n-ブチルスズ、2,2'-アゾピスイソブチロ ニトリル、次いでフッ化トリーnープチルアンモ ニウムと反応させ、同様に処理して目的化合物 10.5 歳 (収率64.6%)を得た。

融点:183~185℃

元素分析: C,, H<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>として

計算値 C:54.92, H:7.09, N:9.85 実測依 C:54.89, H:7.08, N:9.74 5) 2′(S)-メチルチミジン (一般式 [I],  $R^{1} = OH$ ,  $R^{2} = CH$ ,  $R^{3} = CH$ ,  $R^{4} =$ H)の合成 上記で得られた化合物95gを水5型エタノー

ル1mの混合溶媒に溶解させ、カチオン交換樹脂 ダウエックス50 (H+型) 1gを加え、室温で 4時間撹拌した。樹脂を濾別後、濾液を濃縮乾固

<u>수</u> ##	1 0	0	R
ステアリン酸カル	シウム	2	g
ポリビニルピロリ	ドン	3	g
カルボキシセルロ	- ス 2	0	g
コーンスターチ	6	5	g
2′ (S) -メチ	ルチミジン 1	0	g

常法により1錠100%の錠剤を調製する。錠 剤1錠中、2′(S) - メチルチミジンを10 w を含有する。

実施例 6 散剤、カプセル剤

2 ,	_ (_,, , , , , , ,	
結晶セルロー	<b>7</b>	80 g
全	盘	1 0 0 g

2' デオキシー2'(S)メチルシチジン塩酸塩

両粉末を混合して散剤とする。また散剤100 嘘を5号のハードカプセルに充填してカプセル剤 とする.

特許出願人 (677)ヤマサ醤油株式会社

4) 4 - O - エチルー 2′ (S) - メチルチミジ し、エタノール - n - ヘキサンより結晶化し目的

融点:179~180℃

元 濲 分 析 : Cュュ Hュ。 N₂ O。 と し て

計算値 C:51.56, H:6.29, N:10.93 奖測值 C:51.49, H:6.26, N:11.04 実施例 4 <u>2′(S)ーメチルチミジン-5′</u>

### ーリン酸の製造

2′ (S) -メチルチミジン2.56gをトリ メチルリン酸60mへ加えて氷冷し、これに1.83 gのオキシ塩化リンを滴下し、さらに 1 時間 撹拌 する。この反応被を8gの炭酸水素ナトリウムを 含む100gの氷冷中へ注加し、そのまま1時間 撹拌し、これにエーテル100 配加えて分配する。 水層を濃縮し、アニオン交換樹脂ダウエックス1 (ギ酸型) へ吸着させ、1モルのギ酸溶液で溶出 し、目的物質を含む画分を集め濃縮し、凍結乾燥 して、2′ (S) -メチルチミジン-5′-リン 酸を得る。

実施例 5 錠剤

20 g